



### REPRESENTACIÓN DEL ÁTOMO

Representación convencional del Átomo: se representa así



Donde:

E= Símbolo

A= # de masa

Z= # atómico

Y los neutrones ¿cómo se hallan?

Es Fácil sigue la siguiente fórmula

$$A = Z + n$$

$$n = A - Z$$

Si es la resta del número

de masa y el número atómico

Ejercicios:

		A	Z	Nº	P <sup>+</sup>	e <sup>-</sup>
16 8	<b>O</b>	Oxígeno				
12 6	<b>C</b>	Carbono				
1 1	<b>H</b>	Hidrógeno				
35 17	<b>Cl</b>	Cloro				
39 19	<b>K</b>	Potasio				
40 20	<b>Ca</b>	Calcio				

**¡ Prueba tu rapidez !**

Elemento	Z	A	P <sup>+</sup>	nº	e <sup>-</sup>
76 190 <b>Os</b>					
28 59 <b>Ni</b>					
32 16 <b>S</b>					
21 10 <b>Ne</b>					
22 48 <b>Ti</b>					
27 13 <b>Al</b>					
55 133 <b>Cs</b>					
11 5 <b>B</b>					
7 3 <b>Li</b>					
53 127 <b>I</b>					

**EJERCICIOS**

- Las partículas fundamentales del átomo son:  
 A) neutrones y electrones                      B) neutrones, protones y electrones  
 C) protones y e<sup>-</sup>
- ¿Cuál no es una partícula fundamental del átomo?  
 A) neutrón                      B) protón                      C) positrón                      D) electrón  
 E) a y b
- El núcleo de un átomo puede contener:  
 A) neutrones y electrones                      B) neutrones, protones  
 C) neutrones, electrones y protones  
 D) sólo electrones                      E) protones y electrones
- El número atómico de un elemento es 40. Halla el número de protones:  
 A) 20                      B) 30                      C) 40                      D) 50                      E) 10
- Señale estrictamente en orden creciente de las masas del protón, electrón y neutrón.  
 A) protón < electrón < neutrón    B) electrón < neutrón < protón  
 C) electrón < protón < neutrón    D) protón < neutrón < electrón
- El número de neutrones de la notación es 16. Halla su número atómico  
 $\left( \begin{matrix} 31 \\ x \end{matrix} \text{P} \right)$     A) 14                      B) 16                      C) 12                      D) 18                      E) N.A
- El número de neutrones de la notación es 12. Halla su número atómico.  
 $\left( \begin{matrix} 4x + 1 \\ 3x - 1 \end{matrix} \text{E} \right)$     A) 17                      B) 9                      C) 8                      D) 10                      E) N.A.
- Las partículas del núcleo del átomo de hierro  $\left[ \begin{matrix} 56 \\ 26 \end{matrix} \text{Fe} \right]$  es :  
 A) 26 protones y 30 electrones                      B) 26 protones y 30 neutrones  
 C) 26 protones y 26 electrones                      D) 26 protones y 26 neutrones
- En un átomo el número de neutrones es el doble que los protones, si presenta 90 como número de masa. Hallar el número de protones:  
 A) 20                      B) 10                      C) 40                      D) 50                      E) 30
- Llenar adecuadamente el cuadro:  
 A) neutrones y electrones                      B) neutrones, protones y electrones    C) protones y e<sup>-</sup>

	A	Z	P <sup>+</sup>	e <sup>-</sup>	n <sup>o</sup>
$\begin{matrix} n \\ 17 \end{matrix} \text{Cl}$	36	a	17	b	C
$\begin{matrix} 40 \\ 20 \end{matrix} \text{Ca}$	d	e	f	g	h

Hallar:  $(d + e + f + g + h + n + c) - (a - b)$

A) 120 B) 170 C) 80

D) 40

E) 175

*¡Reforcemos lo  
aprendido!*

### COMPLETA

	ELEMENTO	A	Z	n	P <sup>-</sup>	e <sup>-</sup>
$\begin{matrix} 79 \\ 197 \end{matrix}$ Au	ORO					
$\begin{matrix} 82 \\ 207 \end{matrix}$ Pb						
$\begin{matrix} 27 \\ 59 \end{matrix}$ Co	COBALTO					
$\begin{matrix} 35 \\ 17 \end{matrix}$ Cl						
$\begin{matrix} 12 \\ 24 \end{matrix}$ Mg	MAGNESIO					
$\begin{matrix} 4 \\ 9 \end{matrix}$ Be	BERILIO					

### EJERCICIOS

Elemento	Z	A	P <sup>+</sup>	n <sup>o</sup>	e <sup>-</sup>
$\begin{matrix} 29 \\ 64 \end{matrix}$ Cu					
$\begin{matrix} 14 \\ 7 \end{matrix}$ N					
$\begin{matrix} 35 \\ 80 \end{matrix}$ Br					
$\begin{matrix} 30 \\ 65 \end{matrix}$ Zn					
$\begin{matrix} 78 \\ 196 \end{matrix}$ Pt					
$\begin{matrix} 27 \\ 13 \end{matrix}$ Al					
$\begin{matrix} 26 \\ 56 \end{matrix}$ Fe					
$\begin{matrix} 56 \\ 137 \end{matrix}$ Ba					
$\begin{matrix} 7 \\ 3 \end{matrix}$ Li					
$\begin{matrix} 20 \\ 40 \end{matrix}$ Ca					